(19) 日本国特群庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平8-59994

(43)公開日 平成8年(1996)3月5日

(51) Int.Cl. 6	識別記号	庁内整理番号	F I		技術表示箇所
C08L 83/04	LRZ				
A61K 7/00	N				
C 0 8 J 3/03	CFH				
3/075	CFH				
			C 0 8 J	·	
		來航查書	未請求 請求項	画の数11 OL (全 16 頁)	最終頁に続く
(21)出願番号	特額平7-120294		(71)出版人	390041542	
(D1) PLIMPERS .)				ゼネラル・エレクトリック・	カンパニイ
(22)出順日	平成7年(1995)5月	19日		GENERAL ELECT	RIC CO
And bridge by				MPANY	
(31)優先權主張番号	385293			アメリカ合衆国、ニューヨー	・ク州、スケネ
(32)優先日	1995年2月10日			クタデイ、リバーロード、1	番
(33)優先権主張国	米国(US)		(72)発明者	マリアンヌ・ドロリス・パー	・シオウム
(31)優先権主張番号	321640			アメリカ合衆国、ニューヨー	-ク州、レイザ
(32)優先日	1994年10月11日			ム、シャーリーン・レーン、	19番
(33)優先権主張国	米国 (US)		(74)代理人	井理土 生沼 徳二	
(31)優先権主張番号	250124				
(32)優先日	1994年 5 月27日				
(33)優先権主張国	米国(US)				
					最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 アミノシリコーン流体 - MQ樹脂混合物のミクロエマルション調製法

(57)【要約】

【目的】 アミノシリコーン流体-MQ樹脂混合物のミ クロエマルションの調製法。

【構成】 MQ樹脂および微細乳化可能なアミノシリコ ーン流体またはガムおよび転相温度の高い界面活性剤か らなるミクロエマルション組成物、これから生成するミ クロエマルション、このミクロエマルションを調製する ための手段、ならびにこのミクロエマルションを含むパ ーソナルケア製品。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 (a) 微細乳化可能なシリコーン、

(b)約45~約95℃の範囲の転相温度を有する界面活性剤、および

1

(c) 水を含む、半透明の水中油型ミクロエマルション。

【請求項2】 微細乳化可能なシリコーンが、式 M (R。 Qb SiO (4-a-b)/2) x (Rc SiO (4-c)/2) y M

[式中、Rは1~約6個の炭素原子を有する炭化水素基 10であり、Qは一般式

 $-R^{1}HZ$

【式中、 R^{\perp} は水素および基Zに結合された二価の連結基であって、炭素原子および水素原子からなるかまたは炭素原子、水素原子および酸素原子からなるかまたは炭素原子、水素原子および窒素原子からなり、Zは式-N (C H_2), (C H_2), Z N Z

および

N X 7

(式中、 X_2 のXは各々が独立して、水素および炭素原 20 【化 1】 子 $1\sim 1$ 2 個のアルキル基より成る群の中から選択さ * ${}_{||\mathbf{C}||\mathbf{H}_2||}$ S $||\mathbf{C}||\mathbf{H}_3||$ S $||\mathbf{C}||\mathbf{H}_3||$ NHC $||\mathbf{H}||\mathbf{H}_2||$ S $||\mathbf{C}||$ $||\mathbf{H}||$ NHC $||\mathbf{H}||$ NHC $||\mathbf{H}||$ S $||\mathbf{C}||$ $||\mathbf{H}||$ NHC $||\mathbf{H}||$ NH

*れ、zは1以上であり、zzは0以上であるが、ただし zzが0のときZは式

2

-NH (CH₂) z NH₂

(ただし、式中 z は 1 以上である)を有する)を有する基より成る群の中から選択されるアミノ含有基である}を有する極性基であり、 a は約 0 から約 2 までの範囲であり、 b は約 1 から約 3 までの範囲であり、 b は 3 以下であり、 b は約 1 から約 1 から約 1 までの範囲の数であり、 b なは b から約 b 、b ないるのであり、 b ないるのであり、 b ないるのでのであり、 b ないるのであり、 b ないるのであり、 b ないるのであり、 b ないるのであり、 b ないるのであり、 b ないるのであり、 b ないるのである。 b はいるのである、 b はいるのである。 b ないるのである。 b ないるのでない。 b ないるのである。 b ないるのである。 b ないるのである。 b ないるのである。 b ないるのでない。 b ないるのである。 b ないるのでない。 b ないるのでない。 b ないるのでない。 b ないるのでない。 b ないるのでない。 b ないない。 b ないない。 b ないるのでない。 b ないない。 b ないない。 b ないない。 b ないない。 b ないない。 b ないないない。 b ないないないない。 b ないないない。 b ないないない。 b ないないないないない。 b ないないないないない。 b ないないないない。 b ないな

【請求項3】 界面活性剤の転相温度が約55℃から約95℃の範囲である、請求項1記載のミクロエマルション。

【請求項4】 シリコーンのアミノ含量が約0.10~約10meq/gの範囲である、請求項2記載のミクロエマルション。

【請求項5】 微細乳化可能なシリコーンがさらに、式 【化1】

(式中、xは約5から約2,000までの範囲の数であり、yは約800から約10,000までの範囲の数である)を有するシリコーンを含む、請求項4記載のミクロエマルション。

【請求項6】 さらにMQ樹脂も含んでおり、このMQ 30 樹脂が式

【化2】

[式中、 R^{-} および R^{2} は両方とも独立して、 $1\sim12$ 個の炭素原子を有するアルキル炭化水素基の群の中から選択され、 M^{1} および M^{2} は両方とも独立して、フェニル、フェネチル、ポリエーテル、水素、および $1\sim12$ 40 個の炭素原子を有するアルキル炭化水素基の任意の組み合わせより成る群の中から選択され、ただし、添字j、k および1 は次の関係

0. $5 \le (j+k) / 1 \le 4$. 0

を満たす]を有するMQ樹脂の群の中から選択され、このMQ樹脂の粘度が25℃で50~5,000センチストークスの範囲である、請求項2記載のミクロエマルション。

【請求項7】 (a) (i)式 M(R_a Q_b SiO_{(4ab)/2}) x (R_c SiO (4-c)/2) y M

[式中、Rは1~約6個の炭素原子を有する炭化水素基であり、Qは一般式

 $-R^1HZ$

【式中、 R^1 は水素および基Zに結合された二価の連結基であって、炭素原子および水素原子からなるかまたは炭素原子、水素原子および酸素原子からなるかまたは炭素原子、水素原子および窒素原子からなり、Zは式 -N (C H_2) $_2$ (C H_2) $_2$ N X_2 および

NΧ₂

(式中、 X_2 のXは各々が独立して、水素および炭素原子 $1\sim1$ 2個のアルキル基より成る群の中から選択され、z は 1 以上であり、z z は 0 以上であるが、ただし z z が 0 のとき z は式

-NH(CH₂) INH₂

(ただし、式中 z は 1 以上である)を有する)を有する基より成る群の中から選択されるアミノ含有基である}を有する極性基であり、a は約 0 から約 2 までの範囲であり、b は約 1 から約 3 までの範囲であり、ただし a + b は 3 以下であり、c は約 1 から約 3 までの範囲の数であり、x は 5 から約 2,000までの範囲の数であり、y は約 2 0 から約 1 0,000までの範囲の数であり、Mはシリコーンの末端停止基である]を有するシリコー

50 ン、

(ii) 式

M ($R_{\,a}$ $\,$ Q $_{b}$ $\,$ S $\,i$ O $_{(4-a-b)/2}$) x (Rc SiO (4-c)/2) y M

[式中、Rは1~約6個の炭素原子を有する炭化水素基 であり、〇は一般式

 $-R^{1}HZ$

{式中、R du水素および基Zに結合された二価の連結 基であって、炭素原子および水素原子からなるかまたは 炭素原子、水素原子および酸素原子からなるかまたは炭 素原子、水素原子および窒素原子からなり、Zは式 -N (CH₂)_z (CH₂)_{zz} NH

(式中、zは1以上であり、zzは0以上であるが、た だしzzが0のときZは式

-NH(CH₂)_zNH₂

(ただし、式中zは1以上である)を有する)を有する アミノ含有基である)を有する極性基であり、aは約0 から約2までの範囲であり、bは約1から約3までの範 囲であり、ただしa+bは3以下であり、cは約1から 約3までの範囲の数であり、xは1から約20までの範 囲の数であり、yは約20から約800までの範囲の数 20 であり、Mはシリコーンの末端停止基である]を有する シリコーン、

(iii) 式

【化3】

[式中、R およびR は両方とも独立して、 $1\sim12$ 個の炭素原子を有するアルキル炭化水素基の群の中から 30 選択され、M'およびM'は両方とも独立して、フェニ ル、フェネチル、ポリエーテル、水素、および1~23 個の炭素原子を有するアルキル炭化水素基の任意の組み 合わせより成る群の中から選択され、ただし、添字j、 kおよびlは次の関係

0. $5 \le (j + k) / 1 \le 4$. 0

を満たし、また、当該MQ樹脂は25℃で50~5,0 00センチストークスの範囲の粘度を有する]を有する シリコーン、ならびに(iv)これらの混合物より成る群 の中から微細乳化可能なシリコーンを選択し、

- (b)約45℃から約95℃までの範囲の転相温度を有 する界面活性剤を前記シリコーンに添加し、
- (c) 前記シリコーンおよび前記界面活性剤を約45℃ から約95℃までの範囲の温度に加熱し、
- (d) 水 I を添加し、
- (e)酸を添加し、
- (f) 水IIを添加することを含むミクロエマルションの 調製方法。

【請求項8】 工程(d)および(e)を実質的に同時 に実施する、請求項7記載の方法。

【請求項9】 工程(e)の酸を工程(d)の水に溶解 して酸溶液とし、この酸溶液を(a)と(b)の混合物 に添加する、請求項7記載の方法。

【請求項10】 酢酸、塩酸、次亜リン酸、乳酸、プロ ピオン酸、グリコール酸、ギ酸および硝酸より成る群の 中から酸を選択する、請求項7記載の方法。

【請求項11】 請求項1記載のミクロエマルションを 含むパーソナルケア製品。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明はミクロエマルションの調 製法に係る。本発明の方法は、アミノシリコーン流体 -MQ樹脂混合物を転相温度の高い界面活性剤とブレンド し、この界面活性剤の転相温度にほぼ等しい温度でほぼ 等量の水を加え、酸性化した後、急速に水を加えること からなっている。さらに本発明は、本発明の方法によっ て調製されたミクロエマルションを含むパーソナルケア 製品にも係る。

[0002]

【従来の技術】本発明は、平均粒度が約0.001~約 0.05ミクロンを有し、アミノ含量の低いシリコーン を少なくとも1種含み、樹脂またはMO樹脂および転相 温度の高い界面活性剤を含むミクロエマルションブレン ドの作成法に関する。さらに本発明はこのミクロエマル ションを含むパーソナルケア製品にも関する。

【0003】シリコーン流体を含有するミクロエマルシ ョンは各種パーソナルケア製品に有用であることが分か っている。本明細書で使用する「ミクロエマルション (微細乳化した液)」という用語は、平均粒径が通常直 径で0.05ミクロン以下、好ましくは直径で0.04 0ミクロン以下、最も好ましくは直径で0.025ミク ロン以下である小さい液滴を含む透明で機械的かつ熱的 に安定な系を指していうものとする。液滴の大きさが小 さいためエマルションは透明度が高い。

【0004】ミクロエマルションの使用は業界で公知で ある。たとえば、リン(Linn)らの米国特許第4,79 7, 272号およびギー(Gee) の同第4, 620, 87 8号を参照されたい。リン(Linn)らの米国特許第4.7 97, 272号には、平均の液滴サイズが約0.001 40 ~約0.200ミクロンの範囲である油中水型ミクロエ マルション組成物が開示されている。ギー(Gee)の米国 特許第4,620,878号には、Si-C結合または Si-〇-С結合によってシロキサンのケイ素に結合し ているアミノ基またはアンモニウム基のような極性の基 を少なくとも1個またはシラノール基を少なくとも1個 含有するポリオルガノシロキサンと、このポリオルガノ シロキサンに不溶な少なくとも1種の界面活性剤とを含 有するポリオルガノシロキサンエマルションが開示され ている。水を加えると半透明の濃縮油が生成する。次に 50 この半透明の濃縮油を水に急速に分散させるとかなり小

さな粒度を有するエマルションが生成する。ギー(Gee) の教示技術の欠点は、最終のエマルションが約5重量% より多くのシリコーン固形分を含むことがほとんどない ように濃縮油を非常に大量の水で希釈しなければならないということである。ギー(Gee) が調製したエマルションは通常平均粒度が0.14ミクロン未満である。

【0005】揮発性シリコーンのミクロエマルションが 業界(たとえば米国特許第4,782,095号および 同第4,801,447号)で教示されているが、これ らのミクロエマルションでは大量の界面活性剤が必要で 10 る。 ある。この従来技術で必要とされる大量の界面活性剤は 多くの用途で有害である。クロバチェック(Chrobaczek) とチダ(Tschida) の米国特許第5, 057, 572号で は、シリコーン流体、ギー(Gee)とは対称的に水溶性の 乳化剤、水および酸を合わせて50℃に加熱するという アミノアルキルで置換されたポリシロキサンの調製が教 示されている。プロセス工程の特別な順序、たとえば添 加の順番などの必要性はクロバチェック(Chrobaczek)に は教示されていない。クロバチェック(Chrobaczek)の教 示によるとこの手順はアミノ含量が0.1meg(ミリ 当量)/gのシリコーン流体に適用できるとされている が、実際には約0.12~0.14meq/gの限界値 以上のアミノ含量でのみミクロエマルションが得られ る。この限界値より低いとエマルションの粒度はそのエ マルションが曇り、したがって本物のミクロエマルショ ンではなくなるような粒度となる。真のミクロエマルシ ョンは約150未満のASTM曇り価によって表わされ る光学的透明性を多少なりとももっている。

【0006】ブレンマン(Breneman)らの米国特許第5,234,495号では、オルガノ変性ポリシロキサン、たとえばアミノ官能性ポリシロキサン、オルガノ変性ポリシロキサン乳化剤、水およびアルカリ金属塩をブレンドする方法によってミクロエマルションを調製することが教示されている。このようなブレンドを混合物の曇り点以上に加熱すると同時に混合物を高剪断混合すると、冷却したときにミクロエマルションを形成することができる液相が生ずる。

【0007】アミノ官能性シリコーン、特に高粘度アミノ官能性シリコーン流体またはガムのミクロエマルションをパーソナルケア製品配合に用いると有益な結果が得 40 られる。さらに、MQ樹脂はパーソナルケア製品に望ましい特性を付与する。また、MQ樹脂をパーソナルケア製品に配合する方法およびMQ樹脂のミクロエマルションを調製する方法が望まれている。小さい平均粒度のミクロエマルションを調製するための代替法または改良法を提供することが相変わらず望まれている。

[0008]

【発明の概要】本発明のひとつの態様は、(a) 微細乳 化可能なアミノシリコーン流体またはガム、(b) MQ (またはシロキシシリケート) 樹脂またはその混合物、 (c) 転相温度の高い界面活性剤、および(d) 水を含む透明な水中油型ミクロエマルションである。

【0009】本発明の別の一面では、平均粒度が約0.001~約0.050ミクロン、好ましくは約0.010~約0.030ミクロン、最も好ましくは約0.010~約0.025ミクロンであり、微細乳化可能な高粘度アミノシリコーン流体またはガムと転相温度の高い少なくとも1種の界面活性剤とを含む透明なポリオルガノシロキサンミクロエマルションの調製方法が提供される。

【0010】本発明の他の局面は、ポリジメチルシロキサンーMQ樹脂混合物のミクロエマルションおよび本発明のミクロエマルションを含むパーソナルケア製品である。

[0011]

【発明の詳細な記述】本発明の基礎となった発見は、官 能化されたシリコーン、たとえばアミノ官能性シリコー ン流体またはガムがミクロエマルションを形成でき、転 相温度の高い界面活性剤とブレンドすることができるこ と、またこのブレンドは混合物がミクロエマルションを 形成するように処理できるということである。他の樹 脂、特にMQ樹脂とブレンドするとアミノ官能性シリコ ーン一MQ樹脂ブレンドは微細乳化させることができる ということが発見された。このようなミクロエマルショ ンは通常透明または半透明である。本明細書で「透明」 とは濁りまたは曇りがないことを意味しており、ここで 曇りは、ASTM試験法、特に濁り懸濁標準を使用する ASTM試験法D871によって定義されるものであ り、本発明では曇りまたは濁りは約150を上限とす る。曇り価が約50を越えると本発明のミクロエマルシ ョンは透明から次第に半透明へと変化し始める。本発明 のミクロエマルションの曇り価は0から約150までの 範囲であり、約0から約80までが好ましく、0から約 50までが最も好ましい。このASTM試験法D871 で使用する濁り懸濁標準は米国ニューヨーク州ガーデン シティー(Garden City) のヘリゲ社(Hellige Incorpora ted)から入手可能である。純粋な蒸留水は曇りスケール が0である。

【0012】本発明の方法によって調製されるポリオル がノシロキサンミクロエマルションの平均粒度は約0.005~約0.050ミクロンであり、約0.010~約0.030ミクロンが好ましく、約0.010~約0.025ミクロンが最も好ましい。一般に曇りと平均粒度とは互いに関連しているが、いずれもエマルションの主要な3つの成分、すなわちシリコーン油またはその混合物、乳化剤および水の相対的な量によって影響を受ける。したがって、油と水の比が一定のとき曇りと平均粒度は関連しているであろうが、他の要件が特定されない限りミクロエマルション中の平均粒度の指標として曇り自体が必要充分条件となることはない。

【0013】本明細書中で「微細乳化可能」という用語は、エマルションの平均粒度が0.0001~約0.050ミクロンの範囲であるようなミクロエマルションを形成することができるということを意味している。「微細乳化可能なシリコーン」とは、前記定義のミクロエマルションを形成することができるシリコーンまたはシリコーンの混合物を意味している。

【0014】転相温度とは、所与の界面活性剤が、同時に存在する親油相と親水相とに等しく可溶である温度である。一般に考えられるかまたは使用する親水相は水で 10 ある。転相温度においては界面活性剤、親水相および親油相が熱力学的に最低の自由エネルギー状態にある。この熱力学状態は、混合物を乳化したとき形成されるエマルションの粒度が最小であることが特徴である。すなわち、転相温度は所与の成分組成に対して特異的である傾向がある。転相温度は組成によって変化するが、2つの液相のうちのひとつ、たとえば水が一定に保たれている場合、所与の界面活性剤、水、およびこの水と不混和性の各種親油相を用いた一連の混合物の転相温度はずっと狭い温度範囲で変化する傾向がある。 20

【0015】本発明のひとつの態様において油 - 樹脂 -界面活性剤混合物を調製するには以下のようにする。

(1) 最終ミクロエマルション組成物の100部に付き $1\sim40$ 部、好ましくは $5\sim40$ 部、最も好ましくは $10\sim30$ 部の範囲の量のポリオルガノシロキサンをブレンドする。このポリオルガノシロキサンA(1)は微細乳化可能であり、場合によってはアミノ含量が約 $0.10\sim$ 約3.0ミリ当量/gであり、次式のシリコーン1種以上を含んでいる。

[0016] M (R_a Q_b SiO(4-a-b)/2) x (R_c SiO(4-c)/2) y M

ここで式中、Rは1〜約6個の炭素原子を有する炭化水素または炭化水素基であり、Qは次の一般式を有する極性基である。

$-R^1 HZ$

ただし、R¹ は水素と基乙に結合された二価の連結基であって、炭素原子および水素原子からなるか、または炭素原子、水素原子および酸素原子からなるか、または炭素原子、水素原子および窒素原子からなり、乙は少なくとも1個のアミノ官能基を含有する有機アミノ官能性の基である。また、上記式中の「a」は約0から約2までの範囲であり、「b」は約1から約3までの範囲の数であり、xは1から約2。00まで、好ましくは約3から約50まで、最も好ましくは約3から約25までの範囲の数であり、yは約20から約10,000まで、好ましくは約150から約10,000まで、最も好ましくは約150から約10,000まで、最も好ましくは約150から約10,000まで、好ましくは約150から約10,000まで、最も好ましくは約150から約1。000までの範囲の数であり、Mは業界で公知の任意適切なシリコーン末端停止其がましたはトリメチルシロキ50

シである。Rによって表わされる基の非限定例として は、アルキル基(たとえばメチル、エチル、プロピル、 イソプロピル、ブチル、イソブチル、アミル、イソアミ ル、ヘキシル、イソヘキシルなど)、アルケニル基(た とえばビニル、ハロビニル、アルキルビニル、アリル、 ハロアリル、アルキルアリル)、シクロアルキル基(た とえばシクロブチル、シクロヘキシルなど)、フェニル 基、ベンジル基、ハロ炭化水素基(たとえば3-クロロ プロピル、4 - ブロモブチル、3, 3, 3 - トリフルオ ロプロピル、クロロシクロヘキシル、ブロモフェニル、 クロロフェニルなど)、およびイオウ含有基 (たとえ ばメルカプトエチル、メルカプトプロピル、メルカプト ヘキシル、メルカプトフェニルなど)がある。好ましい Rは1~約6個の炭素原子を含有するアルキル基であ り、最も好ましい R はメチルである。 R[†] の例として は、メチレン、エチレン、プロピレン、ヘキサメチレ ン、デカメチレン、-CH2 CH(CH3) CH2-、 フェニレン、ナフチレン、-CH2 CH2 SCH2 CH $_2$ -, -CH₂CH₂OCH₂ -, -OCH₂CH 20 $_2$ -, -OCH $_2$ CH $_2$ CH $_2$ -, -CH $_2$ CH (CH $_{3}$) C (O) O C H $_{2}$, - (C H $_{2}$) $_{3}$ C C (O) O C $H_2 C H_2 - C_6 H_4 C_6 H_4 - C_6 H_4 C H$ 2 C₆ H₄ -および- (CH₂)₃ C (O) S C H₂ C H_2 - δ

【0017】 Zは少なくとも1つのアミノ官能基を含有する有機のアミノ官能性の基である。 Zとして可能なひとつの式は

-NH(CH₂)₂NH₂

である。ただし、zは1以上である。Zとして可能なも 30 うひとつの式は

-N (CH₂)_z (CH₂)_{zz} NH

である。ここでzとzzはいずれも独立して、1以上である。この構造はピペラジニルのようなジアミノ環構造を包含する。最も好ましいZは-NHCHzCHzNHz基である。Zとして可能な別の式は

-N (CH₂)₂ (CH₂)₂₂ NX₂

または

 NX_2

である。ここで式中の X_2 のXは各々が独立して、水素および炭素原子 $1\sim12$ 個のアルキル基より成る群の中から選択され、z z は0 である。

【0018】 Qは式 $-CH_2$ CH_2 CH_2 $NHCH_2$ CH_2 NH_2 を有するアミン官能性の極性基が最も好ましい。前記式で「a」は約0から約2までの範囲の値であり、「b」は約1から約3までの範囲の値であり、

くは約3から約25までの範囲の数であり、yは約20「a」+「b」は3以下であり、「c」は約1から約3から約10,000まで、好ましくは約125から約1までの範囲の数である。R。Q。SiO(4-2-1)/2単位0,000まで、最も好ましくは約150から約1,0とR。SiO(4-2-1)/2単位のモル比は約1:2から約00までの範囲の数であり、Mは業界で公知の任意適切1:65までの範囲であり、約1:5から約1:65まなシリコーン末端停止基、好ましくはトリメチルシロキでが好ましく、約1:15から約1:20までが最も好

ましい。上記式のシリコーンを1種以上使用する場合、 上記式中の各種置換基はシリコーン混合物を含むさまざ まなシリコーン成分のうちで異なっていてもよい。

上記式中の各種直換基はンリコーン混合物を含むさまさまなシリコーン成分のうちで異なっていてもよい。 【0019】本発明で使用するアミノ官能性シリコーン*

* ガムまたは流体A(1)は次式を有するものが好ましい。

10

[0020]

るアミノ官能性シリコーン* 【化4】 □CH_{y→} s i o □CH_y→CC₃H₆ NHC₂H₄NH₂ s i o□₁ —

【0021】ここで、xは約1から約2,000まで、 ※ 好ましくは約3から約50まで、最も好ましくは約3か 10ら約25までの範囲の数であり、yは約20から約10,000まで、好ましくは約125から約10,000まで、最も好ましくは約150から約1,000までの範囲の数である。このアミノ官能性シリコーン流体またはガムの粘度は25℃で100から10,000,000センチストークスまでの範囲であり、200から20,000センチストークスまでの範囲の粘度が好ましく、500から5,000センチストークスまでの範囲の粘度が好まして、500から5,000センチストークスまでの範囲の粘度が好まして、500から5,000センチストークスまでの範囲の粘度が最も好ましい。

【0022】(2) さらに、最終のミクロエマルション 20 組成物の100部に付き10~30部の範囲の量のMQ 樹脂A(2)をブレンドする。このMQ樹脂は次の一般※

0.
$$5 \le (j+k) / l \le 4$$
. 0

このMQ樹脂はそれ自体、ある範囲の分子量を有する例 示した化合物種が分布して構成されるポリマーである。 MQ樹脂は特定の場合として1の値を1に設定することで定義することができる。すなわち、1=1のとき、jは $0\sim4$ の範囲であり、kは $0\sim4$ の範囲である。化学量論的制限のため1=1のとき j+k=4である。また、(j+k) /1の比が約2に等しいことも好ましい。式(2) の関係はさらに、j+kが少なくとも1でなければならないという制限を受ける。好ましい樹脂は $R^{\perp}=CH_3$ のとき添字j、k、1の次の値、すなわちj=2、k=0、1=1によって満足される。

【0025】 M_1 および/または M_2 がポリエーテルである場合ポリエーテルは次の一般式をもっている。 H_2 C = C - C R^3 $- (O - C H R^4 - C H_2)$ 。- ($O C H_2$ $C H_2$)、 $- O R^3$

ここで、 R^1 は一(CH_2)。一(nは1から約20までの範囲)であり、 R^4 は炭素1~20個のアルキル基であり、 R^3 はH、 $-CH_3$ および一C (O) CH_3 より成る群の中から選択され、uとvは0から20までの範囲の整数であり、ただし $u+v \ge 1$ である。本発明のミクロエマルション組成物、本発明のミクロエマルションの製法および本発明のミクロエマルションを利用する化粧品配合物に使用するMQ 樹脂の粘度は25℃で50から5,000センチストークスまで、好ましくは50から3,000センチストークスまで、最も好ましくは100から2,000センチストークスまでの範囲であることに注意されたい。

※式(1)をもっている。

0 [0023]

【化5】

$$(M^{\frac{1}{4}} - S_{1}^{\frac{1}{4}} - O_{1/2}) = (M^{\frac{2}{4}} - S_{1}^{\frac{1}{4}} - O_{1/2}) = (S_{1} O_{4/2}) = (S_{1} O_{4/$$

【0024】ここで、 R^1 と R^2 はいずれも $1\sim12$ 個の炭素原子を有するアルキル基でよく、 M^1 と M^2 はいずれも独立して、フェニル、フェネチル、ポリエーテル、水素、または炭素原子 $1\sim23$ 個のアルキルの任意の組み合わせでよく、ただし、添字j、k、l は次の関係を満たす。

$$1 \le 4. \quad 0 \tag{2}$$

【0026】(3) 工程(1) と(2) で得られたシリコーンブレンドに、最終ミクロエマルション組成物 10 0 部に付き約 $1 \sim 30$ 部の界面活性剤 A (4) を少なくとも 1 種加える。ここで、界面活性剤の少なくとも 1 種は転相温度が高く、その転相温度は一般に約 $45 \sim$ 約 5 ∞ の範囲である。

(4)シリコーンと界面活性剤のブレンドを撹拌しなが ら約45~約95℃の範囲の温度に加熱する。この温度 は界面活性剤の転相温度より低くする。

【0027】(5)水(水Iとする)をパートIで使用したシリコーンの重量に等しい重量だけゆっくり加える。

(6) ミクロエマルションの最終 p Hを約4~7とする量の酸を加える。工程(5)と(6)は水と適切な酸を別々に添加するかまたは適切な酸の水溶液を添加することによって同時に実施するのが好ましい。好ましい酸は酢酸であるが、HC1、次亜リン酸、乳酸、プロピオン酸、グリコール酸、ギ酸および硝酸のような他の酸も使用できる。

【0028】(7)水(水IIとする)を40~約90部の範囲の量だけ加える。この水IIの温度は酸性化したエマルションの温度より0~約95℃低い範囲であり、この冷水の添加により前記ミクロエマルションの温度は急冷されることになる。さらに、水IIは最終エマルションの安定性を改良するためにポリビニルアルコール、ヒドロキシメチルセルロースなどのような高分子量のポリマ50 一を含んでいてもよい。

【0029】A(4)は少なくとも1種の界面活性剤を含んでいる。この界面活性剤の少なくとも1種は転相温度が50~約95℃の範囲であり、この界面活性剤を以後一次界面活性剤という。他の任意の界面活性剤は二次界面活性剤という。界面活性剤または界面活性剤のブレンドは親水性-親油性バランス値が約10~約16であり、約11~約16が好ましく、約12~約13が最も好ましい。好ましい親水性-親油性バランス値は微細乳化可能なシリコーン中の揮発性シリコーンの濃度を増大させると変わり得る。

【0030】一次界面活性剤はカチオン性、アニオン 性、ノニオン性、または両性でよい。そのような界面活 性剤の例はギー(Gee) の米国特許第4,620,878 号(引用により本明細書に含まれているものとする)に 開示されている。一般に本発明で使用するにはノニオン 性の界面活性剤が好ましい。本発明で一次界面活性剤と して有用な界面活性剤としては、95%までのエチレン オキサイドを有する Сп ~ С 22 脂肪酸のポリオキシエチ レンソルビタンエステル、Сп ~С2 脂肪酸のポリオキ シエチレンソルビトールエステル、6~20個の炭素原 20 子と95%までのエチレンオキサイドを有する脂肪フェ ノールのポリオキシエチレン誘導体、10~22個の炭 素原子を有する脂肪アミノおよびアミドベタイン、なら びに95%までのエチレンオキサイドを有するC 。~ C 22 脂肪酸または脂肪アルコールのポリエチレン縮合物が ある。

【0031】本発明の実施に好ましい一次界面活性剤としては、アルキルフェノキシポリエトキシエタノール [これはいろいろな量のエチレンオキサイド単位を有するノニオン性界面活性剤であり、ユニオン・カーバイド 30社(Union Carbide Corporation)からトリトン(TRITON)という登録商標で入手可能]、トリメチルノニルポリエチレングリコールエーテルおよび線状でも分枝でもよいが好ましくは分枝であり11~15個の炭素原子を含有するアルコールのポリエチレングリコールエーテル [ユニオン・カーバイド社(Union Carbide Corporation)からタージトール(TERGITOL)という登録商標で入手可能]、ノニオン性のエトキシル化トリデシルエーテル [エメリー・インダストリーズ(Emery Industries)からトライコール(TRYCOL)という登録商標で入手可能]があ 40るがこれらに限定されることはない。

【0032】本発明の一次界面活性剤として使用するのに好ましい界面活性剤は、トリメチルノニルポリエチレングリコールエーテルおよび線状でも分枝でもよいが好ましくは分枝であり11~15個の炭素原子を含有するアルコールのポリエチレングリコールエーテルであり、ユニオン・カーバイド社(Union Carbide Corporation)からタージトール(TERGITOL)という登録商標で入手可能である。本発明の一次界面活性剤として好ましい界面活性剤はトリメチルノニルポリエチレングリコールエーテ50

ルである。最も好ましい一次界面活性剤は2, 6, 8 - トリメチル - 4 - ノニルオキシポリエチレンオキサイド [タージトール(TERGITOL)(登録商標) TMN-6] である。

12

【0033】任意の二次界面活性剤はアニオン性、カチオン性、ノニオン性または両性でよく、A(1)の好ましいアミノ官能性シリコーンに可溶性でも不溶性でもよい。ノニオン性の界面活性剤が好ましい。アミノ官能性シリコーンに可溶な界面活性剤の非限定例としてはアル10キルフェノールエトキシレートがある。特に好ましい任意の二次界面活性剤はトリトン(TRITON)X-405(登録商標)である。

【0034】また、本発明で任意に使用する二次界面活性剤はA(1)のシリコーンに不溶であるのも好ましい。本発明で二次界面活性剤として使用するのに好ましい界面活性剤はアルキルフェノキシポリエトキシエタノールである。A(4)の量は最終のミクロエマルション組成物の100重量部当たり約1~約30重量部、好ましくは約1~約20重量部、最も好ましくは約5~約15重量部の範囲である。

【0035】シリコーン、界面活性剤および水のブレンドをホモジナイザーその他の適切な混合装置で均質化する。この工程で均質な混合物またはエマルションを形成するのに必要な時間は混合装置パラメーターに依存し、過度の実験をすることなく当業者が決定することができる。本発明のミクロエマルションを形成するためには通常、常圧または反応媒質が加圧される条件下での高剪断混合は必要ではない。ブレンドは転相温度の高い界面活性剤を含有しているので、ミクロエマルションが形成される温度は注意深く調節しなければならない。したがって、水 I を添加する工程は $45 \sim 95$ $\mathbb C$ の温度範囲、好ましくは $55 \sim 90$ $\mathbb C$ の温度範囲、最も好ましくは $65 \sim 85$ $\mathbb C$ の温度範囲で実施する。

【0036】工程(6)ではミクロエマルションを酸性 化してエマルションのpHを4~7、好ましくは5~ 6. 5、最も好ましくは5. 5~6. 5の範囲内にす る。この工程は工程(5)と組み合わせると特に有効で ある。反応媒質の p Hを変えるには、反応媒質中に存在 するアミノ官能性シリコーンまたはシリコーンの量を考 慮する必要がある。そのような p H 値を得るのに必要と される酸の量は、アミノ官能性シリコーンまたはシリコ ーン流体A(1)の量およびアミノ官能性シリコーン流 体のアミノ含量に依存する。たとえば、アミノ官能性シ リコーン流体のアミノ含量が0.6ミリ当量/gである とき、pHを所望の範囲内にするのに充分な酸の量はア ミノ官能性シリコーン流体の100重量部に付き約2. 5重量部である。アミノ官能性シリコーン流体が3.0 ミリ当量/gのアミノ含量をもっている場合、酸の重量 は流体100重量部に付き約1.25重量部である。所 与のpHを達成するのに必要な酸の重量はpHを制御す

るのに選択した酸の分子量または当量に依存して変化し 得るが、pHを所望の値に調節することが酸添加の主た る目的である。さらに、酸の添加は水Iの添加と同時で なければならないことが判明している。

【0037】本発明のアミノ官能性シリコーンミクロエ マルションは、ヘアコンディショナー、いわゆるツーイ ンーワン(2-in-1)シャンプー、およびスタイリングゲル ムースなどのような髪固定用配合物のような各種パーソ ナルケア製品用途で有用である。パーソナルケア用途の 目的のコンディショナー配合物は通常、約1~約20重 10 量%、好ましくは約5~約10重量%、最も好ましくは 約6~約7重量%の範囲のアミノ官能性シリコーンミク ロエマルション含量を有する。パーソナルケア用途の目 的のツーインーワンシャンプー配合物は通常、アミノ官 能性シリコーンミクロエマルション含量が約0.5~約 10重量%、好ましくは約1~約5重量%、最も好まし くは約3~約4重量%の範囲である。パーソナルケア用 途の目的の固定用配合物は通常、アミノ官能性シリコー ンミクロエマルション含量が約0.5~約10重量%、 好ましくは約2~約6重量%、最も好ましくは約3~約 20 5 重量%の範囲である。本発明の方法によって調製され るミクロエマルションを利用するパーソナルケア製品は 通常曇り価が約100より低い。以上本明細書で使用し た重量%の範囲はパーソナルケア製品の一成分としての 最終ミクロエマルションに対する重量%範囲である。す なわち、本発明の方法によって調製されるミクロエマル ションのシリコーン含量は約0.5~約25重量%で変 化し、これはこのミクロエマルションをパーソナルケア 製品中に配合したときパーソナルケア製品の最終組成の %として約0.1~約7重量%で変化する。さらに、本 30 発明のミクロエマルションは織物処理製品またはスキン ケア配合物、たとえば着色化粧品に配合できる。

【0038】ここで引用した米国特許はすべて引用した ことにより本明細書に含まれているものとする。

[0039]

【実施例の記載】

実 験

発明の詳細な説明の欄に概略を記載した手順を利用して 以下の非限定実施例、すなわち本発明のミクロエマルシ ョンを例示する実施例1~24の組成物を調製した。こ 40 した量はグラム)。 れらのミクロエマルションをパーソナルケア製品に使用*

* する例も示す。実施例39~43はパーソナルケア配合 物の例示である。

14

【0040】実施例1

70℃に温めながら、アミノ官能性シリコーン[線状、 トリメチルシリルで末端停止、- (CH2) 3-NH-CH₂ - CH₂ - NH₂ 、粘度150~400センチス トークス、アミン含量0. 12meq/g] 16部をタ ージトール(TERGITOL) TMN-6 (8部) と混合した。 次に水 I (16部)を70℃で滴下して加えた。水の添 加完了後酢酸を1部加えた。混合物は増粘し半透明にな った。次に水II(58部)をよく掻き混ぜながら素早く 加えた。冷却したところ、ASTM曇り価が約40のミ クロエマルションが得られた。

【0041】比較例1

本例の組成物は米国特許第5,057,572号の実施 例6と同様にして調製した。70℃に温めながら、アミ ノ官能性シリコーン[線状、トリメチルシリルで末端停 止、 $-(CH_2)_3 - NH - CH_2 - CH_2 - NH_2$ 、 粘度150~400センチストークス、アミン含量0. 12meq/g] 16部をタージトール(TERGITOL) TM N-6 (8部) および水 (74部) と混合して均一な混 合物を形成した。次に70℃で乳酸(1部)を加えた。 冷却後ミルク状のエマルションが得られた。この調製物 の曇り価は200より大きかった。

【0042】実施例2

本実施例は水IIをゆっくり加えたときの効果を示す。7 0℃に温めながら、アミノ官能性シリコーン「線状、ト リメチルシリルで末端停止、一(CH』)』-NH-C H₂ - C H₂ - N H₂ 、粘度150~400センチスト ークス、アミン含量0. 12meq/g] 20部をター ジトール(TERGITOL) TMN-6 (12.5部) と混合し た。次に水Ⅰを70℃で滴下して加えた。水の添加完了 後酢酸を0.5部加えた。混合物は増粘し半透明になっ た。次に水II(53部)をよく掻き混ぜながら滴下して 加えた。混合物はゆっくり増粘し、その後水の添加終了 近くなって薄くなった。冷却したところ、曇り価が約2 00のミクロエマルションが得られた。

【0043】実施例3~7

本実施例では、水Iの量の違いによる効果を示す(表示

	CHH - 1/2/1.				
実施例No	3	4	5	6	7
成 分					
アミノ流体A1	6 5	6 5	6 5	6 5	6 5
タージトールTMN-6	4 0	4 0	4 0	4 0	4 0
水I	4 0	6 5	9 0	120	220
酢酸	1	1	1	1	1
水田	180	1 5 5	1130	100	0
曇り	150	3 0	9 0	200+	200+
рН	5. 5	5. 5	5. 5	5. 5	n m

実施例8~12

*(表示した量はグラム)。

本実施例では、界面活性剤の量の違いによる効果を示す* 【0044】

実施例No	8	9	10	11	12
成分					
アミノ流体A1	6 5	6 5	6 5	6 5	6 5
タージトールTMN-6	6 5	4 0	2 0	4 5	27.5
水1	6 5	6 5	6 5	6 5	6 5
酢酸	1	1	1	1	1
水II	1 3 0	1 5 5	175	150	167.5
曇り	100	4 0	200	8 0	100
рН	5. 5	5. 5	5. 5	5. 5	5. 5

実施例13~17

※体の違いによる効果を示す(表示した量はグラム)。

本実施例では、水口の温度の違いによる効果とアミノ流※ 【0045】

13	14	<u>15</u>	<u>16</u>	17
6 5	6 5	6 5	0	0
0	0	0	6 5	6 5
4 0	4 0	4 0	4 0	4 0
6 5	6 5	6 5	6 5	6 5
1	1	1	1	1
155	155	1 1 5	155	0
2 5	0	7 5	2 5	2 5
4 0	5 0	5 0	1 5	3 0
5. 5	5. 5	5. 5	5. 5	n m
	6 5 0 4 0 6 5 1 1 5 5 2 5 4 0	6 5 6 5 0 0 4 0 4 0 6 5 6 5 1 1 1 1 5 5 1 5 5 2 5 0 4 0 5 0	65 65 65 0 0 0 40 40 40 65 65 65 1 1 1 155 155 115 25 0 75 40 50 50	65 65 65 0 0 0 0 65 40 40 40 40 65 65 65 65 1 1 1 1 155 155 155 25 0 75 25 40 50 50 15

実施例18~24

★ 仏)。

本実施例では、低いアミノ含量で異なるアミン濃度を有 【0046】 する流体を用いたときの効果を示す(表示した量はグラ★

実施例No	18	<u>19</u>	<u>20</u>	<u>21</u>	<u>22</u>	<u>23</u>	24
成 分							
アミノ流体A1	0	50	0	0	0	0	0
アミノ流体A3	65	15	25	15	0	0	0
アミノ流体A4	0	0	40	50	65	40	65
アミノ流体A5	0	0	0	0	0	25	0
タージトールTMN-6	40	40	40	40	40	40	40
水I	65	65	65	65	65	65	220
酢酸	1	1	1	1	1	1	1
水II	155	155	155	155	155	155	0
曇り	200+	100	80	50	40	60	60
рН	5.5	5.5	5.5	5.5	5.5	5.5	5.5

A 3 = 線状、トリメチルシリルで末端停止、-(C H_2)。-NH-C H_2 -C H_2 -NH $_2$ 、粘度=40 0 センチストークス、アミン含量0. 0 7 m e q / g 。 A 4 = 線状、トリメチルシリルで末端停止、-(C H_2)。-NH-C H_2 -C H_2 -NH $_2$ 、粘度=45 00 \sim 5000センチストークス、アミン含量0. 12 m e q / g 。

A 5 =線状、トリメチルシリルで末端停止、- (C H_2) $_3 - NH - CH_2 - CH_2 - NH_2$ 、粘度= 4500 - 5000 センチストークス、アミン含量0.07 meq/g。

40 【0047】実施例25

70℃に温めながら、アミノ官能性シリコーン [線状、トリメチルシリルで末端停止、一(CH2)3 -NH-CH2 -CH2 -NH2 ペンダント、粘度270,000センチストークス、アミン含量0.6meq/g]20部をタージトール(TERGITOL)TMN-6(12.5部)と混合した。次に水I(20部)を70℃で滴下して加えた。水の添加完了後酢酸を0.5部加えた。混合物は急速に増粘し半透明になった。次に水II(47部)をよく掻き混ぜながら素早く加えた。ASTM曇り価が50約40のミクロエマルションが得られた。50℃で2週

間加熱エージングしたところ曇り価は50に増大した。 【0048】実施例26

17

本実施例は、エマルション配合物に緩衝液を加えたときの効果を示す。70 ℃に温めながら、アミノ官能性シリコーン [線状、トリメチルシリルで末端停止、 $-(CH_2)$ $= -NH - CH_2 - CH_2 - NH_2$ ペンダント、粘度 270 = 000 センチストークス、アミン含量 0.6 me q/g = 20 部をタージトール(TERGITOL) TMN-6 = (12.5 部)と混合した。次に水 = (20 部)を = 70 で滴下して加えた。水の添加完了後水 = 20 部で = 70 で滴下して加えた。水の添加完了後水 = 70 部で = 70 で =

【0049】<u>実施例27</u>

【0050】実施例28

本実施例は水 I の量を変えたときの効果を示す。70 でに温めながら、アミノ官能性シリコーン [** 泉状、トリメチルシリルで末端停止、 $-(CH_z)_3-NH-CH_z$ ー CH_z-NH_z ペンダント、粘度270, 000 センチストークス、アミン含量0.6 me q/g] <math>20 部をタージトール(TERGITOL) T MN-6(12.5 部) と混合した。次に水 I(10 部) を70 でで滴下して加えた。水の添加完了後酢酸を0.5 部加えた。混合物は急 40速に増粘し半透明になった。このエマルションは粘稠過ぎてオーバーヘッドスターラーで容易には掻き混ぜられなかった。次に水I(57 部) をよく掻き混ぜながら素早く加えた。ASTM最り価が約20のミクロエマルションが得られた。50 で2 週間加熱エージングしたところエマルションは二層に分かれた。

【0051】実施例29

本実施例は界面活性剤のブレンドを用いたときの効果を示す。70℃に温めながら、アミノ官能性シリコーン [線状、トリメチルシリルで末端停止、--(CH₂)] -NH-CH2-CH2-NH2ペンダント、粘度270,000センチストークス、アミン含量0.6meq/g]20部をタージトール(TERGITOL)TMN-6(9部)およびトリトン(TRITON)X-405(3部)と混合した。次に水I(24部)を70℃で滴下して加えた。水の添加完了後酢酸を0.5部加えた。混合物は急速に増粘し半透明になった。次に水II(43.5部)をよく掻き混ぜながら素早く加えた。ASTM曇り価が約50のミクロエマルションが得られた。50℃で2週間加熱10エージングしたところ曇り価は100に増大した。

【0052】実施例30

本実施例は界面活性剤のブレンドを用いたときの効果を示す。70 \mathbb{C} に温めながら、アミノ官能性シリコーン [線状、トリメチルシリルで末端停止、 $-(\mathbb{C}\,\mathbf{H}_2)_3$ $-\mathbb{N}\,\mathbf{H}-\mathbb{C}\,\mathbf{H}_2-\mathbb{C}\,\mathbf{H}_2-\mathbb{N}\,\mathbf{H}_2$ ペンダント、粘度 27 0 , 000 センチストークス、アミン含量 0 . 6 $\mathrm{me}\,\mathbf{q}$ / \mathbf{g}] 20 部をタージトール(TERGITOL) $\mathbf{T}\,\mathbf{M}\,\mathbf{N}-\mathbf{6}$ (1 1 \mathbf{m}) およびトリトン(TRITON) $\mathbf{X}-\mathbf{4}$ 0 $\mathbf{5}$ (2 . 5 \mathbf{m}) と混合した。次に水 \mathbf{I} (2 4 \mathbf{m}) を 7 0 \mathbb{C} で滴下して加えた。水の添加完了後酢酸を 0 . 5 \mathbf{m} 加えた。混合物は急速に増粘し半透明になった。次に水 \mathbf{I} (4 3 . 5 \mathbf{m}) をよく掻き混ぜながら素早く加えた。 $\mathbf{A}\,\mathbf{S}\,\mathbf{T}\,\mathbf{M}$ 最り価が 1 0 \mathbf{s} \mathbf{b} \mathbf{m} \mathbf{m}

【0053】<u>実施例31</u>

本実施例は界面活性剤のブレンドを用いたときの効果を示す。70 \mathbb{C} に温めながら、アミノ官能性シリコーン [線状、トリメチルシリルで末端停止、 $-(\mathbb{C}\,\mathbf{H}_z)_3$ $-\mathbb{N}\,\mathbf{H}-\mathbb{C}\,\mathbf{H}_z$ $-\mathbb{C}\,\mathbf{H}_z$ $-\mathbb{N}\,\mathbf{H}_z$ 、粘度 $2\,7\,0$, $0\,0\,0$ センチストークス、アミン含量0.6 me q $/\mathbb{g}$] $2\,0$ 部をタージトール(TERGITOL) TMN-6 (8.5部) およびトリトン(TRITON) $X-4\,0\,5$ (1.5部) と混合した。次に水1 ($2\,4$ 部) を $7\,0$ \mathbb{C} で滴下して加えた。水の添加完了後酢酸を0.5 部加えた。混合物は急速に増粘し半透明になった。次に水 \mathbb{I} ($4\,3.5$ 的) をよく掻き混ぜながら素早く加えた。 $A\,S\,T\,M$ 曇り価が $1\,0\,0$ より大きいエマルションが得られた。このエマルションは $5\,0$ \mathbb{C} で加熱エージングすると分離した。

【0054】<u>実施例32</u>

本実施例はアミノ官能性シリコーンを変えたときの効果を示す。70℃に温めながら、アミノ官能性シリコーン [線状、トリメチルシリルで末端停止、一(CH₂)。
ーNHーCH₂ーCH₂ーNH₂、粘度140,000センチストークス、アミン含量0.3meq/g]20部をタージトール(TERGITOL)TMN-6(12.5部)と混合した。次に水I(20部)を70℃で滴下して加えた。水の添加完了後酢酸を0.5部加えた。混合物は急速に増粘し半透明になった。次に水II(47部)をよ50く掻き混ぜながら素早く加えた。ASTM曇り価が約1

0のミクロエマルションが得られた。このエマルション を50℃で2週間加熱エージングしたところ二層に分離 した。

19

【0055】<u>実施例33</u>

本実施例は異なる流体を用いたときの効果を示す。70 ℃に温めながら、アミノ官能性シリコーン〔線状、トリ メチルシリルで末端停止、- (CH2)3-NH-CH z - C Hz - N Hz ペンダント、粘度140,000セ ンチストークス、アミン含量0.3meq/g] 20部 をタージトール(TERGITOL) T M N - 6 (1 1 部) および 10 製した。実施例34~38で例示した調製物について得 トリトン(TRITON) X-405 (2.5部) と混合した。*

*次に水I(24部)を70℃で滴下して加えた。水の添 加完了後酢酸を0.5部加えた。混合物は急速に増粘し 半透明になった。次に水II(43.5部)をよく掻き混 ぜながら素早く加えた。ASTM曇り価が10より小さ いミクロエマルションが得られた。50℃で2週間加熱 エージングしたところ曇り価が目立って増大することは なかった。

【0056】実施例34~38

実施例34~38は実施例25に記載の技術によって調 られた結果をまとめて次の表に示す。

<u>実施例No</u>	34	<u>35</u>	<u>36</u>	<u>37</u>	38
流体A	2 0	2 0	0	0	0
流体B	0	0	2 0	2 0	0
流体C	0	0	0	0	2 0
一次界面活性剤	12.5	8. 5	12.5	8. 5	12.5
二次界面活性剤 [®]	0	2. 5	0	2. 5	0
水I	2 5	2 5	2 5	2 5	2 5
緩衝液	3. 7	3. 7	3. 0	3. 0	2. 5
水II	38.8	40.3	39.5	4 1	4 0
初期曇り	2 0	2 0	3 0	3 0	4 0
エージング後曇り	4 0	2 0	5 0	4 0	>100

流体A=線状、トリメチルシリルで末端停止、一(CH 2) 3 -NH-CH2 -CH2 -NH2 、粘度2, 00 0,000センチストークス、アミン含量0.6meq

流体B=線状、トリメチルシリルで末端停止、一(CH 2) 3 -NH-CH2 -CH2 -NH2 、粘度1, 50 0,000csk、アミン含量0.3meq/g。 流体C =線状、トリメチルシリルで末端停止、-(CH 30 て調製した。実施例 3 9 2 4 0 7 0 0 0 0 0 0 02) 3 -NH-CH2 -CH2 -NH2 、粘度800, 000csk、アミン含量0.15meq/g。一次界 面活性剤=タージトール(TERGITOL) TMN-6、ユニオ ン・カーバイド(Union Carbide) 製。

二次界面活性剤=トリトン(TRITON) X - 4 0 5、ユニオ ン・カーバイド(Union Carbide) 製。

緩衝溶液は水3部、酢酸0.5部、酢酸ナトリウム0. 2部。エージングは窒素下密閉容器中50℃のオーブン※

脱イオン水 ヒドロキシエチルセルロース 塩化セトリモニウム シリコーンミクロエマルション グライダント・プラス(Glydant Plus

使用した調製手順は次の通り。

【0059】ヒドロキシエチルセルロースをよく掻き混 ぜながら脱イオン水に加えた。完全に分散したらグライ ダント・プラス(Clydant Plus)(登録商標)を加え、混 合物が再び透明になるまで掻き混ぜた。この水性混合物 50 えた。撹拌は香料の添加後約20分間続けた。

※で3週間行なった。

【0057】<u>実施例39~43:パーソナルケア製品配</u>

実施例39~43で例示するパーソナルケア製品は、ト リメチルシリルで末端が停止した線状のアミノ官能性シ リコーンを使用して本発明の方法によって調製したミク ロエマルション(シリコーン含量20重量%)を利用し 50センチストークスでアミノ含量が0.55meq/ gのシリコーン流体を含むミクロエマルションを利用し た。実施例41~43では、25℃の粘度が189,0 00センチストークスでアミノ含量が0.30meq/ gの高粘度アミノシリコーン流体を含むミクロエマルシ ョンを利用した。

【0058】実施例39

次の成分から透明なコンディショナーを調製した。 □ (壬旦0/)

		重 【里	<u> 軍%丿</u>
	,	88.	5 5
		1.	0
		3.	5
		6.	0
s)	(登録商標)	0.	2
		0.	7 5

を60℃に加熱した。混合物が透明なとき、塩化セトリ モニウムと本発明の方法によって調製したシリコーンミ クロエマルションを別々に加えた。混合物を掻き混ぜな がら放冷した。温度が40℃以下になったとき香料を加

【0060】一般に、任意成分は業界の教示に従って変更、置換または省略できる。たとえば、細菌の増殖を抑制するために保存剤を添加できる。さらに香料、pH調節剤、帯電防止剤または軟化剤、カチオン性ポリマー、増粘剤、ノニオン性ポリマー、たとえばアクリル酸ポリマー、中和剤、たとえばトリエタノールアミン、日焼け*

*止め、酸化防止剤、タンパク質、ビタミン、植物エキスなどを添加できる。

【0061】実施例40

次の成分からコンディショニングまたはツーインーワン シャンプーを調製した。

材料	量(重量%)
脱イオン水	33.89
ヒドロキシエチルセルロース	2. 0
ラウリル硫酸アンモニウム(26%溶液として)	15.38
ラウレス(Laureth) 硫酸アンモニウム	21.43
(28%溶液として)	
コカミドプロピルベタイン(35%溶液として)	11.43
ダウイシル(Dowicil) 200(登録商標)	0. 2
シリコーンミクロエマルション	5. 0
クエン酸	所望の p Hに調節
	するのに充分な量
ラウリンアミド DEA	3. 5
塩化セトリモニウム(Cetrimonium Chloride)	6.67
香料	0. 5

使用した調製手順は次の通り。

【0062】ヒドロキシエチルセルロースを水に加え、ヒドロキシエチルセルロースが充分に溶媒和するまで掻き混ぜた。ダウイシル(Dowicil) 200(登録商標)を加え、水性混合物を掻き混ぜ、60℃に加熱した。界面活性剤を上に示した順にそれぞれ加えた後、混合物が均一な外観を呈するようになるまで掻き混ぜた。ラウリンアミド DEAを融解させ、混合物に加えた。次に混合 ※

※物を掻き混ぜながら冷却し、冷却の間撹拌を続けた。温度が40℃より低くなったところでシリコーンミクロエマルションと香料を別々に加えた後掻き混ぜた。最後の成分を加えた後約20分間混合を続けた。

【0063】<u>実施例41</u>

次の成分から透明なコンディショニングシャンプー配合 物を調製した。

材料	重量%
脱イオン水	31.32
ラウリル硫酸アンモニウム(26%溶液として)	24.00
ラウレス(Laureth) 硫酸アンモニウム	14.30
(28%溶液として)	
コカミドプロピルベタイン(35%溶液として)	11.43
アミノシリコーンガムミクロエマルション	7. 0
コカミド(Cocamide)MEA	2. 5
ポリソルベート(Polysorbate) 80	2. 5
ラウリンアミドDEA	2. 0
グリセリン	2. 0
ジメチコーンコポリオール	1. 0
(Dimethicone Copolyol)	
グアーヒドロキシプロピルトリモニウム塩化物	0.75
香料	0.75
FD & Cイェロー#5(1.0%溶液)	0.25
メチルパラベン(Methyl Paraben)	0.15
プロピルパラベン	0.05

メチルパラベンとプロピルパラベンを水に溶かした。この水溶液にグアーヒドロキシプロピルトリモニウム塩化物(guar hydroxypropyltrimonium chloride)をよく掻き混ぜながらゆっくり加えた。このグアー化合物が充分に 50

溶媒和したところでラウリル硫酸アンモニウム、ラウレス硫酸アンモニウムおよびコカミドプロピルベタイン(cocamidopropyl betaine)をこの順にそれぞれ加えた。溶液を65℃に加熱した。ラウリンアミドDEAとコカミ

22

ドMEAを一緒に融解させ、熱い溶液によく掻き混ぜながら加えた。加熱を中止した。ポリソルベート80、グリセリン、シリコーン流体および着色剤ならびに所望の香料を一緒に混合し、温度が45℃以下に冷却した後に溶液に加えた。撹拌をさらに10~15分間続けた後シ*

23

* リコーンガムミクロエマルションを添加した。シリコーンガムミクロエマルションの添加後さらに 15分間撹拌を続けた。

【0064】実施例42

次の成分からヘアコンディショナー配合物を調製した。

材 料	重量%
脱イオン水	73.40
シリコーンガムミクロエマルション	10.00
シクロメチコーン(Cyclomethicone)	5.00
ベヘントリモニウムメトサルフェートおよび	2. 75
セテアリルアルコール	
グリセリン	2. 50
ジメチコーンコポリオール	1. 75
(Dimethicone Copolyol)	
ステアロアミドプロピルジメチルアミン	1. 50
セチルアルコール	1. 50
ペンタエリトリトールテトラステアレート	1. 30
メチルパラベン(Methyl Paraben)	0.20
プロピルパラベン	0.10
香料	所望量

メチルパラベンとプロピルパラベンを水に溶かした。溶液を65℃に加熱した。ベヘントリモニウムメトサルフェート(behentrimonium methosulfate) (および)セテアリルアルコール(cetearyl alcohol)、ステアロアミドプロピルジメチルアミン、およびペンタエリトリトールテトラステアレートを一緒に融解させ、よく掻き混ぜながら溶液に加えた。溶液を放冷した。グリセリンとジメチコーンコポリオールを任意の香料と共に一緒に混合 ※

※ し、温度が45 C以下に落ちた後に溶液に加えた。15 ~ 20 分間撹拌を続けた。シリコーンガムミクロエマルションを加え、さらに10 ~ 15 分間掻き混ぜた。シクロメチコーンを加え、さらに10 分間掻き混ぜた。

【0065】実施例43

次の成分からヘアコンディショニングスタイリングムースを調製した。

材 料	重量%
脱イオン水	79.45
ポリクォータニウム(Polyquaternium)11	5.80
オレス(0leth) -20	0.75
シリコーンガムミクロエマルション	1. 50
ジメチコーンコポリオール	0.50

(Dimethicone Copolyol)

炭化水素系噴射剤

12.00 ア組成物への使用について説明する。

水を45℃に加熱し、ポリクォータニウム11を加え、 完全に溶けるまで溶液を掻き混ぜた。次にオレス-20 を加え、完全に溶解するまで掻き混ぜ続けた。その後溶 液を45℃以下に冷却し、シリコーンガムミクロエマル 40 ションとジメチコーンコポリオールを加えた。溶液が冷 えるまで撹拌を続けた。この液体ムース配合物はその後 加圧容器に充填し、軽質炭化水素混合物で加圧した。

樹脂ブレンドの乳化、一般手順 1)アミノ宮能性シリコーンA(1)とMの樹脂A

【0067】<u>実施例44:MOアミノ官能性シリコーン</u>

【0066】以上の実施例では、単一のアミノシリコーン流体から調製されたミクロエマルションの調製と用途について一般的に説明した。アミノシリコーン流体の粘度は広範囲に変化させることができる。以下の実施例では、アミノ官能性シリコーン流体とMQ樹脂の配合、その結果得られるMO樹脂とアミノ官能性シリコーンとの

- アミノ官能性シリコーンA(1)とMQ樹脂A(2)をブレンドする。
- 2) 界面活性剤A(3)、好ましくは分枝した第二級アルコールエトキシレートを、好ましくは1.0:0.6 25(油/樹脂混合物:界面活性剤、重量比)の比で加える。

【0068】3)70~75℃でブレンドする。

- 4) 70℃の温度を保ったまま、油の量に等しい量の水 Iを掻き混ぜながらゆっくり加える。
- 5)酸、好ましくは酢酸を加えてpHを調節する。
- 混合物のミクロエマルション、およびそのパーソナルケ 50 6)水IIを素早く加える。この水は殺生物剤その他の添

加剤のような追加の可溶性成分を含んでいてもよい。 【0069】実施例45:微細乳化したMOアミノ官能 性シリコーンブレンドを利用したパーソナルケア製品 シクロメチコーン(cyclomethicone)中50重量%のメチ ルMO樹脂の溶液を、アミノ含量が0.8meq/gの アミノシリコーン流体、トリメチルシリルアミノジメチャ * コーンと共に微細乳化した。シリコーンの混合物の重量 比はアミノシリコーン流体が50%、シクロメチコーン 中MO溶液が50%であった。このミクロエマルション を用いて以下の組成を有するコンディショニングカール リフレッシャーを調製した。

[0070]

材 料	重量%
脱イオン水	89.99
ポリクォータニウム(Polyquaternium)11	0.67
アミノメチルプロパノール	0.03
ポリソルベート(Polysorbate) -80	0.60
ジメチコーンコポリオール	0.50
(Dimethicone Copolyol)	
ミクロエマルション混合物	5.00
グリセリン	2. 50
クエン酸	0.01
メチルパラベン(Methyl Paraben)	0.15
プロピルパラベン(Propyl Paraben)	0.05
香料	0.50

実施例46:微細乳化したMQアミノ官能性シリコーン 20%ンと共に微細乳化した。シリコーンの混合物の重量比は ブレンドを利用したパーソナルケア製品 シクロメチコーン(cyclomethicone)中50重量%のメチ

ルMQの溶液を、アミノ含量が0.8meq/gのアミ ノシリコーン流体、トリメチルシリルアミノジメチコー※

アミノシリコーン流体が50%、シクロメチコーン中M 〇溶液が50%であった。このミクロエマルションを用 いて以下の組成を有するスキンケア製品を調製した。

[0071]

材 料	重量%	
脱イオン水	79.	9 0
セチルアルコール	2.	0 0
グリセリルステアレートおよび	2.	5 0
PEG-100ステアレート		
アセチル化ラノリンアルコール	2.	0 0
ジメチコーン	3.	0 0
ミクロエマルション混合物	8.	0 0
ケイ酸アルミニウムマグネシウム	1.	5 0
香料	0.	5 0
プロピルパラベン(Propyl Paraben)	0.	10
ブチルパラベン(Butyl Paraben)	0.	1 5
メチルパラベン(Methyl Paraben)	0.	1 5
フェノキシエタノール	0.	20

一般に、パーソナルケア製品中の任意成分は業界の教示 に従って変更、置換または省略することができる。たと 40 えば、細菌の増殖を抑制するために保存剤を添加でき る。さらに香料、pH調節剤、帯電防止剤または軟化 削、カチオン性ポリマー、増粘剤、ノニオン性ポリマ ー、たとえばアクリル酸ポリマー、中和剤、たとえばト リエタノールアミン、日焼け止め、酸化防止剤、タンパ ク質、ビタミン、植物エキスなどを添加できる。

【0072】<u>実施例47:MQミクロエマルションの調</u>

アミノ官能性シリコーン [線状、トリメチルシリルで末 端停止、- (CH₂) 3 - NH - CH₂ - NH₂ ペンダ 50 れた。

ント、粘度1,500~2,500csk、アミン含量 0.8meq/g] 15重量部に、MQ樹脂/揮発性シ リコーン (D₅) ブレンドの1:1 重量比の混合物5重 量部およびタージトール(TERGITOL) TMN-6 (登録商 標) 12重量部を混合した。混合物を65℃に加熱し た。次に水20重量部を70℃に加熱しながらよく掻き 混ぜつつゆっくり加えた。水の添加完了後酢酸を0.5 重量部加えた。混合物は増粘し実質的に透明になった。 70℃で2~5分間掻き混ぜた後水II(47.5重量 部)をよく掻き混ぜながら素早く加えた。冷却したとこ ろ、ASTM曇り価が20のミクロエマルションが得ら

26

2	O	
1	ನ	

【0073】本実施例では	a、ミクロエマ <i>。</i>	ルショ	ンを形	成*	* する	流体と	樹脂の	タイプ	を説明	する。
	験番号				<u>51</u>	52	<u>53</u>	5 4	<u>55</u>	<u>56</u>
成	<u>分</u> (100重量	部当た	りの重	量部)						
流	体A1	15	15	15	10	10	0	0	0	0
流	体A2	0	0	0	0	0	15	15	12.5	10
樹	脂R1	5	0	0	10	0	5	0	0	10
樹	脂R2	0	5	0	0	10	0	5	7.5	0
樹	脂R3	0	0	5	0	0	0	0	0	0
T	MN-6	12	12	12	12	12	12	12	12	12
水	I	20	20	20	20	20	20	20	20	20
酢	酸	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5
水		47.5	47.5	47.5	47.5	47.5	47.5	47.5	47.5	47.5
	S T M曇り	10	10	10	20	20	10	20	20	200+
	験番号	<u>57</u>	<u>58</u>	<u>59</u>	<u>60</u>	<u>61</u>	<u>62</u>	<u>63</u>	<u>64</u>	<u>65</u>
	<u>分</u> (100重量	計部当た	りの重	量部)						
	体 A 2	0	0	0	0	0	0	15	15	15
	体 A3	15	15	0	0	0	0	0	0	0
	体 A 4	0	0	17.5	17.5	0	0	0	0	0
	体A 5	0	0	0	0	15	17.5	0	0	0
	脂R 1	5	0	2.5	5	0	2.5	0	0	0
	脂R2	0	5	0	0	5	0	5	5	0
	脂R3	0	0	0	0	0	0	0	0	5
	MN-6	12	12	12	12	12	12	0	0	12
	5-S-9	0	0	0	0	0	0	12	0	0
	(登録商標)	0	0	0	0	0	0	Λ	10	0
	ンフォーム	0	0	0	0	0	0	0	12	0
	linfoam)-1X									
	(登録商標)	20	20	20	20	20	20	20	20	20
7K		20 0.5	20 0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5
	·酸 (II	47.5	47.5	47.5	47.5	47.5	47.5	47.5	47.5	47.5
	、II .STM曇り	20	20	60	100+	200+	200+	20	200+	20
	SIM裏り S験番号	6 6	6 7	6 8	6 9	70	7 1	72	7.3	74
	<u>公</u> 公(100重量				00	10			<u>, , , , , , , , , , , , , , , , , , , </u>	
	MA1	17.5	0	15	15	17.5	17.5	0	0	17.5
	体A2	0	17.5	0	0	0	0	17.5	17.5	0
	指R 4	2.5	2.5	0	0	2.5	0	0	0	0
	///ER5	0	0	5	0	0	0	0	0	0
	指R 6	0	0	0	5	0	0	0	0	0
	脂R 7	0	0	0	0	0	2.5	2.5	0	0
	脂R8	0	0	0	0	0	0	0	2.5	2.5
	MN-6	12	12	12	12	12	12	12	12	12
	ΚI	20	20	20	20	20	20	20	20	20
	酸	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5
	(II	47.5	47.5	47.5	47.5	47.5	47.5	47.5	47.5	47.5
A	STM曇り	200+	200+	200+	200+	200+	200+	200+	200+	200+
海母 / 1月99里 1月7:	エルシオリルで出	地拉山	(′C	ľO	07/	1 流材	k 1 21-	·分林	トリメニ

流体A 1 は線状、トリメチルシリルで末端停止、一(C H_2) $_2$ -NH $_2$ (C H_3) $_2$ -NH $_3$ ペンダント、粘度 1, 500 \sim 2, 500 c s k、アミン含量 0. 8 m e q / g 0 > 9 1 1 1 1 2 3 3 4

【0074】流体A2は分枝、トリメチルシリルで末端 停止、-(CH2)3-NH-(CH2)2-NH2ペ ンダント、粘度150~300csk、アミン含量0. 50 53meq/gのシリコーンである。流体A3は線状、

トリメチルシリルで末端停止、 $-(CH_2)$ - $-NH-(CH_2)$ - $-NH_2$ ペンダント、粘度 60 , 000c s k、アミン含量0 . 3meq/gのシリコーンである。

【0075】流体A 4は分枝、トリメチルシリルで末端停止、 $-(CH_2)_3-NH-(CH_2)_2-NH_2$ ペンダント、粘度 $150\sim300$ c s k、アミン含量0.15 m e q / g のシリコーンである。流体A 5 は分枝、トリメトキシで末端停止、 $-(CH_2)_3-NH-(CH_2)_2-NH_2$ ペンダント、粘度 $10\sim40$ c s k、アミン含量0.45 m e q / g のシリコーンである。

【0076】樹脂R 1は揮発性シリコーン(D。)とM Qメチル樹脂の1:1(重量)混合物であり、M/Q比=0.76である。樹脂R 2はポリジメチルシロキサンとMQメチル樹脂の1:1(重量)混合物であり、M/Q比=0.76である。樹脂R 3は樹脂R 1の乾燥品であり、シリコーン固形分が 100%である。

【0077】樹脂R4はフェニル対メチルの比が約1: - を始めとする 1のTD樹脂であり、ナフタレン中約85%固形分である。樹脂R5はフェニル対メチルの比が約1:1のTD 20 果が付与される。 樹脂であり、トルエン中約50%固形分である。樹脂R6はフェニル対メチルの比が2:3のTD樹脂であり、 した本発明の組成 した本発明の組成 5実質的に逸脱する 0%固形分である。 なうことができる なうことができる

【0078】樹脂R7はTDメチル樹脂であり、シリコーン固形分が100%で、粘度が200~700csk*

*である。樹脂R8はTDメチル樹脂であり、シリコーン 固形分が100%で、T/D比=約49:1である。15-S-9(登録商標)はユニオン・カーバイド社(Uni on Carbide Corporation) から市販されているエトキシ ル化第二級アルコール系界面活性剤である。

【0079】ミンフォームー1X(登録商標)はユニオン・カーバイド社(Union Carbide Corporation)から市販されているエトキシル化第二級アルコールを含む界面活性剤のブレンドである。本発明の方法で調製されるミ10クロエマルションを用いることの利点のひとつはASTM曇り価が約100~150の透明なパーソナルケア製品が調製できることであるが、実施例42に示してあるように本発明のパーソナルケア製品配合物中には所望により不透明剤または真珠箔顔料を配合してもよい。本発明の方法によって調製されるミクロエマルションを用いると、毛染め用組成物、リンス、中和用ローション、クリーム、ゲル、ムース、エアゾールおよびポンプスプレーを始めとする(しかしこれらに限られることはない)各種パーソナルケア製品に有益なコンディショニング効20果が付与される。

【0080】以上のことから明らかなように、以上説明した本発明の組成物と方法では本発明の方法と組成物から実質的に逸脱することなく他の多くの変形や修正を行なうことができる。したがって、前記した本発明の実施態様は単なる例示であり、いかなる意味でも特許請求の範囲を制限するつもりはない。

フロントページの続き

5/00

(51) Int .C1.⁶ C O 8 K 識別記号 庁内整理番号

LRT

FΙ

技術表示箇所

(72)発明者 ジェームズ・ヘイル・メリイフィールド アメリカ合衆国、ニューヨーク州、ボール ストン・スパ、シンブルベリー・ロード、 213番 (72)発明者 ドンナ・アン・リッチオ アメリカ合衆国、ニューヨーク州、ウォー ターブリット、ヘイスウエル・ロード、 138番